

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開2000-243463

(P2000-243463A)

(43)公開日 平成12年9月8日(2000.9.8)

(51)Int.Cl.<sup>7</sup>

H 01 M 14/00  
H 01 L 31/04

識別記号

F I

H 01 M 14/00  
H 01 L 31/04

テ-マコ-ト(参考)

P 5 F 0 5 1  
D 5 H 0 3 2

審査請求 未請求 請求項の数 5 O.L (全 17 頁)

(21)出願番号

特願平11-41299

(22)出願日

平成11年2月19日(1999.2.19)

(71)出願人 000005496

富士ゼロックス株式会社  
東京都港区赤坂二丁目17番22号

(72)発明者 今井 彰

神奈川県南足柄市竹松1600番地 富士ゼロ  
ックス株式会社内

(72)発明者 佐藤 克洋

神奈川県南足柄市竹松1600番地 富士ゼロ  
ックス株式会社内

(74)代理人 100079049

弁理士 中島 淳 (外3名)

最終頁に続く

(54)【発明の名称】 光半導体電極、光電変換装置及び光電変換方法

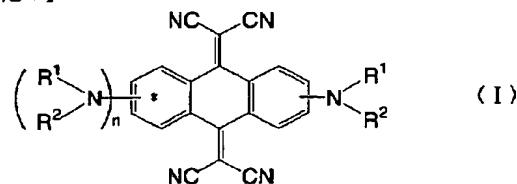
(57)【要約】

【課題】 太陽光を効率的に利用可能で、光電変換効率、安定性、耐久性等に優れ、安価にかつ容易に製造し得る光半導体電極を提供する。

【解決手段】 金属酸化物半導体の表面に、下記一般式(I)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物及び下記一般式(II)で表されるペリレン化合物から選択される少なくとも1種による光電変換層を有することを特徴とする光半導体電極である。

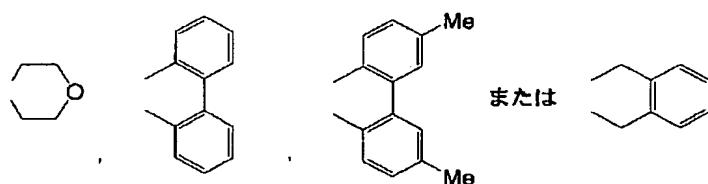
一般式(I)

【化1】



一般式(II)

【化2】

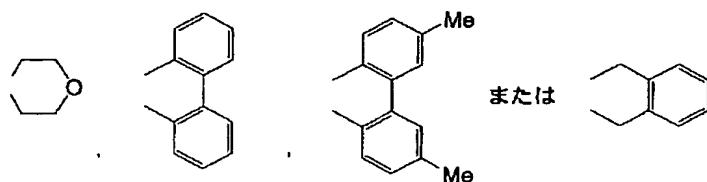
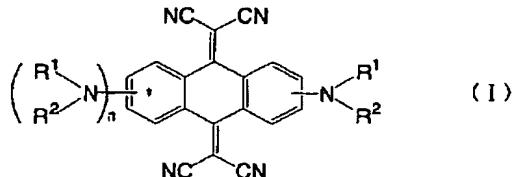


## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 金属酸化物半導体の表面に、下記一般式(I)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物及び下記一般式(II)で表されるペリレン化合物から選択される少なくとも1種による光電変換層を有することを特徴とする光半導体電極。

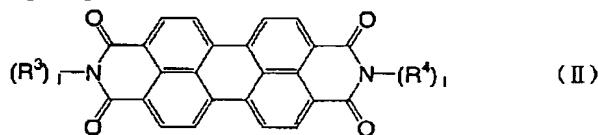
一般式(I)

【化1】



一般式(II)

【化3】



前記一般式(II)において、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>は、下記一般式(III)～(IX)のいずれかで表される基を表し、これらは互いに同一であってもよいし、異なっていてもよく、少なくとも一方は下記一般式(III)～(VII)及び(IX)のいずれかで表される基を表す。Iは、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>が、下記一般式(III)～(VII)のいずれかで表される基である場合には0を表し、下記一般式(IX)で表される基である場合には0～12を表す。

一般式(III)

【化4】



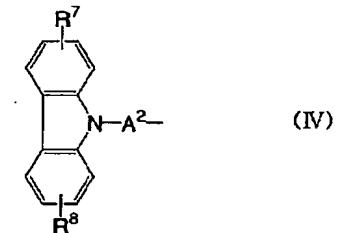
前記一般式(III)において、R<sup>5</sup>及びR<sup>6</sup>は、互いに同一であってもよいし、異なっていてもよく、脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。A<sup>1</sup>は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。

一般式(IV)

【化5】

前記一般式(I)において、R<sup>1</sup>及びR<sup>2</sup>は、互いに同一であってもよいし、異なっていてもよく、水素原子、アルキル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシアルキル基、又は、アシル基を表し、これらは互いに下記構造の環状基を形成していてもよい。nは、0又は1を表す。

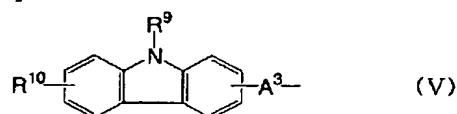
【化2】



前記一般式(IV)において、A<sup>2</sup>は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R<sup>7</sup>及びR<sup>8</sup>は、互いに同一であってもよいし、異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～20のアルキル基、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>COOR<sup>18</sup>、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>SO<sub>3</sub>R<sup>19</sup>、又は、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>NR<sup>20</sup>R<sup>21</sup>を表す。R<sup>18</sup>、R<sup>19</sup>、R<sup>20</sup>及びR<sup>21</sup>は、水素原子又は炭素数1～20のアルキル基を表す。pは、0～20の整数を表す。

一般式(V)

【化6】

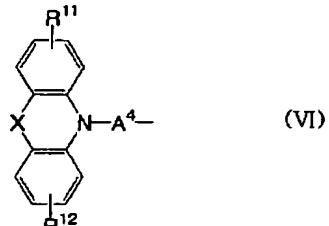


前記一般式(V)において、A<sup>3</sup>は、単結合、又は、2価の脂肪族基、芳香族基若しくは複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R<sup>9</sup>は、脂肪族基、芳香族基若しくは複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R<sup>10</sup>は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～20のアルキル基、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>COOR<sup>18</sup>、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>SO<sub>3</sub>R<sup>19</sup>、又は、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>NR<sup>20</sup>R<sup>21</sup>を表す。R<sup>18</sup>、R<sup>19</sup>、R<sup>20</sup>及びR<sup>21</sup>は、水素

原子又は炭素数1～20のアルキル基を表す。pは、0～20の整数を表す。

一般式(VI)

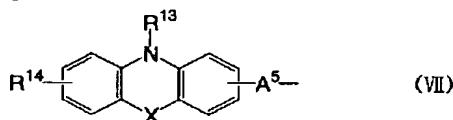
【化7】



前記一般式(VI)において、A4は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。Xは、酸素原子、硫黄原子又は>NR22を表す。R11及びR12は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～20のアルキル基、-(CH2)pCOOR18、-(CH2)pSO3R19、又は、-(CH2)pNR20R21を表す。R18、R19、R20、R21及びR22は、水素原子又は炭素数1～20のアルキル基を表す。pは、0～20の整数を表す。

一般式(VII)

【化8】



前記一般式(IX)において、Xは、水素原子2個、又はMg、Zn、Fe、Co、Ni、Cu、Ru、Sn、SnO、TiO、VO、Al(OH)、Ga(OH)若しくはIn(OH)を表す。R15、R16及びR17は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～12のアルキル基、-(CH2)mCOOH、又は、-(CH2)mNH2を表す。m及びnは、0～12の整数を表す。

【請求項2】 前記一般式(I)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物が、下記一般式(I-a)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物である請求項1に記載の光半導体電極。

一般式(I-a)

【化11】

前記一般式(VII)において、A5は、単結合、又は、2価の脂肪族基、芳香族基若しくは複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R13は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R14は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～20のアルキル基、-(CH2)pCOOR18、-(CH2)pSO3R19、又は、-(CH2)pNR20R21を表す。R18、R19、R20及びR21は、水素原子又は炭素数1～20のアルキル基を表す。pは、0～20の整数を表す。

一般式(VIII)

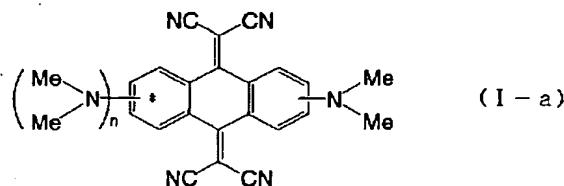
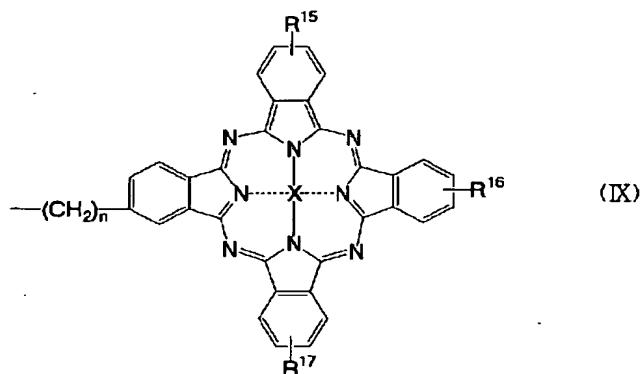
【化9】



前記一般式(VIII)において、A6は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。Yは、-COOH、-SOOH、又は、-NH2を表す。

一般式(IX)

【化10】



前記一般式(I-a)において、Meはメチル基を表す。nは、0又は1を表す。

【請求項3】 金属酸化物半導体が、酸化チタン、酸化スズ、酸化タンクステン、酸化亜鉛、酸化インジウム、酸化ニオブ、酸化ニッケル、酸化コバルト及びチタン酸ストロンチウムから選択される少なくとも1種である請求項1又は2に記載の光半導体電極。

【請求項4】 電解質に接触させた一対の電極と、該一対の電極を通電可能に接続する接続手段とを少なくとも有してなり、該一対の電極の少なくとも一方が、請求項1から3のいずれかに記載の光半導体電極であることを特徴とする光電変換装置。

【請求項5】 互いに通電可能に接続された一対の電極を電解質に接触させ、該一対の電極の少なくとも一方に光を照射することにより光電変換反応を生じさせる光電変換方法であって、光が照射される電極が、請求項1から3のいずれかに記載の光半導体電極であることを特徴とする光電変換方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、金属酸化物半導体の表面に特定の化合物を吸着させた光半導体電極、並びに、それを用いた光電変換装置及び光電変換方法に関する。

【0002】

【従来の技術】 近年、石油、石炭等の化石燃料に代わるエネルギー資源として太陽光の利用が注目されている。光エネルギーを直接、電気エネルギーに変換する装置としては、シリコンやガリウムーヒ素などの無機半導体上にpn接合を形成した乾式太陽電池がよく知られており、遠隔地用あるいは携帯用電子機器の電源などとして実用化されている。しかし、これらの太陽電池は、高い変換効率が得られる一方、製造に要するエネルギー及びコストがきわめて高いため、エネルギー資源として用いることが難しいという問題がある。

【0003】 一方、光エネルギーを電気エネルギーに変換する別の方法として、半導体と電解質溶液との界面で起きる光電気化学反応を利用した湿式太陽電池が知られている。ここで用いられる酸化チタン、酸化錫、酸化亜鉛等の金属酸化物半導体は、前述のシリコン、ガリウムーヒ素などと比較して、はるかに低いエネルギー、コストで製造が可能であり、将来のエネルギー変換材料として期待されている。ところが、酸化チタンのような安定な金属酸化物半導体は、バンドギャップが3 eV以上と広いため、太陽光の約4%の紫外光しか利用できず、このままでは高い変換効率は望めない。そこで、これら金属酸化物半導体の表面に、増感色素として、シアニン色素やキサンテン系色素、クマリン色素などの有機色素

(H. Tsubomura, et.al., Nature., 261, 402 (1976)、M.M. atsumura, et.al., Bull. Chem. Soc. Jpn. 50, 2533 (1977)、特開平10-92477号公報、特開平10-93118号公報等)を吸着させて分光増感させることが試みられている。しかしながら、上記シアニン色素やキサンテン系色素、クマリン色素等を用いた場合、光電変換効率が十分でないという問題がある。

【0004】

【発明が解決しようとする課題】 本発明は、前記従来における諸問題を解決し、以下の目的を達成することを課題とする。即ち、本発明は、太陽光を効率的に利用可能で、光電変換効率、安定性、耐久性等に優れ、安価にかつ容易に製造し得る光半導体電極、並びに、該光半導体電極を用い、光電変換効率に優れる光電変換装置及び光電変換方法を提供することを目的とする。

【0005】

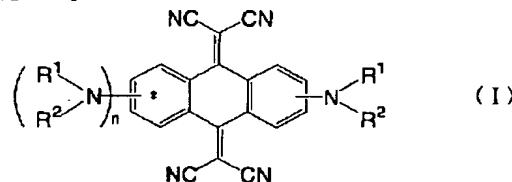
【課題を解決するための手段】 前記課題を解決するための手段は以下の通りである。即ち、

<1> 金属酸化物半導体の表面に、下記一般式(I)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物及び下記一般式(II)で表されるペリレン化合物から選択される少なくとも1種による光電変換層を有することを特徴とする光半導体電極である。

一般式(I)

【0006】

【化12】



【0007】 前記一般式(I)において、R<sup>1</sup>及びR<sup>2</sup>は、互いに同一であってもよいし、異なっていてもよく、水素原子、アルキル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシアルキル基、又は、アシル基を表し、これらは互いに下記構造の環状基を形成していてもよい。nは、0又は1を表す。

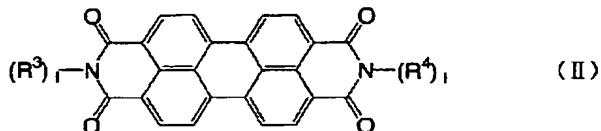
【0008】

【化13】



【0009】 一般式(II)

【化14】

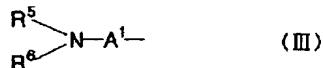


【0010】前記一般式(II)において、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>は、下記一般式(III)～(IX)のいずれかで表される基を表し、これらは互いに同一であってもよいし、異なっていてもよく、少なくとも一方は下記一般式(III)～(VII)及び(IX)のいずれかで表される基を表す。Iは、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>が、下記一般式(III)～(VII)のいずれかで表される基である場合には0を表し、下記一般式(IX)で表される基である場合には0～12を表す。

一般式(III)

【0011】

【化15】

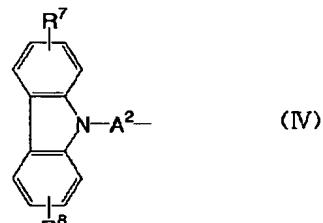


【0012】前記一般式(III)において、R<sup>5</sup>及びR<sup>6</sup>は、互いに同一であってもよいし、異なっていてもよく、脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。A<sup>1</sup>は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。

一般式(IV)

【0013】

【化16】

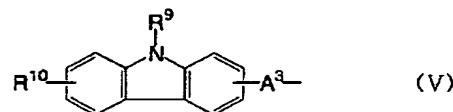


【0014】前記一般式(IV)において、A<sup>2</sup>は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R<sup>7</sup>及びR<sup>8</sup>は、互いに同一であってもよいし、異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～20のアルキル基、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>COOR<sup>18</sup>、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>SO<sub>3</sub>R<sup>19</sup>、又は、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>R<sup>20</sup>R<sup>21</sup>を表す。R<sup>18</sup>、R<sup>19</sup>、R<sup>20</sup>及びR<sup>21</sup>は、水素原子又は炭素数1～20のアルキル基を表す。pは、0～20の整数を表す。

一般式(V)

【0015】

【化17】

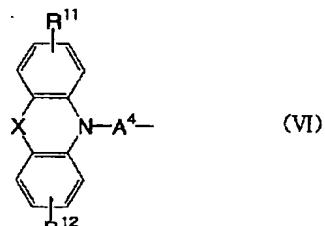


【0016】前記一般式(V)において、A<sup>3</sup>は、単結合、又は、2価の脂肪族基、芳香族基若しくは複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R<sup>9</sup>は、脂肪族基、芳香族基若しくは複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R<sup>10</sup>は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～20のアルキル基、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>COOR<sup>18</sup>、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>SO<sub>3</sub>R<sup>19</sup>、又は、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>NR<sup>20</sup>R<sup>21</sup>を表す。R<sup>18</sup>、R<sup>19</sup>、R<sup>20</sup>及びR<sup>21</sup>は、水素原子又は炭素数1～20のアルキル基を表す。pは、0～20の整数を表す。

一般式(VI)

【0017】

【化18】

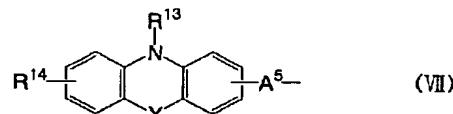


【0018】前記一般式(VI)において、A<sup>4</sup>は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。Xは、酸素原子、硫黄原子又は>NR<sup>22</sup>を表す。R<sup>11</sup>及びR<sup>12</sup>は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～20のアルキル基、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>COOR<sup>18</sup>、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>SO<sub>3</sub>R<sup>19</sup>、又は、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>NR<sup>20</sup>R<sup>21</sup>を表す。R<sup>18</sup>、R<sup>19</sup>、R<sup>20</sup>、R<sup>21</sup>及びR<sup>22</sup>は、水素原子又は炭素数1～20のアルキル基を表す。pは、0～20の整数を表す。

一般式(VII)

【0019】

【化19】



【0020】前記一般式(VII)において、A<sup>5</sup>は、単結合、又は、2価の脂肪族基、芳香族基若しくは複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R<sup>13</sup>は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R<sup>14</sup>は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～20のアルキル基、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>COOR<sup>18</sup>、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>SO<sub>3</sub>R<sup>19</sup>、又は、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>NR<sup>20</sup>R<sup>21</sup>を表す。R<sup>18</sup>、R<sup>19</sup>、R<sup>20</sup>及びR<sup>21</sup>は、水素原子又は炭素数1～20のアルキル基を表す。pは、0～20の整数を表す。

一般式(VIII)

【0021】

【化20】

 $-A^6-Y$ 

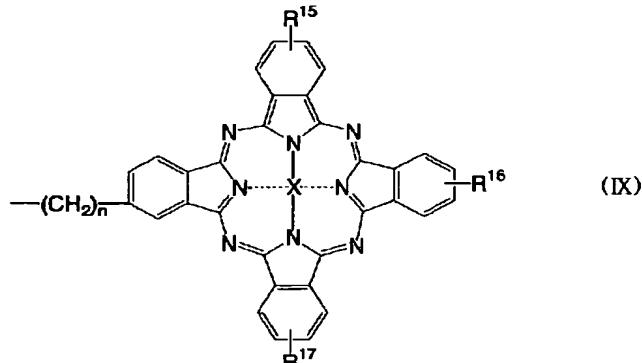
(VIII)

【0022】前記一般式(VIII)において、 $A^6$ は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。Yは、 $-COOH$ 、 $-SO_2OH$ 、又は、 $-NH_2$ を表す。

一般式 (IX)

【0023】

【化21】

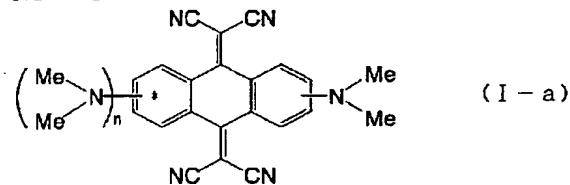
【0024】前記一般式 (IX) において、Xは、水素原子2個、又は、Mg、Zn、Fe、Co、Ni、Cu、Ru、Sn、SnO、TiO、VO、Al(OH)、Ga(OH)若しくはIn(OH)を表す。R15、R16及びR17は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1~12のアルキル基、 $-(CH_2)_mCOOH$ 、又は、 $-(CH_2)_mNH_2$ を表す。m及びnは、0~12の整数を表す。

&lt;2&gt; 前記一般式(I)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物が、下記一般式(I-a)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物である前記&lt;1&gt;に記載の光半導体電極である。

一般式 (I-a)

【0025】

【化22】



【0026】前記一般式 (I-a) において、Meはメチル基を表す。nは、0又は1を表す。

&lt;3&gt; 金属酸化物半導体が、酸化チタン、酸化スズ、酸化タンゲステン、酸化亜鉛、酸化インジウム、酸化ニオブ、酸化ニッケル、酸化コバルト及びチタン酸ストロンチウムから選択される少なくとも1種である前記&lt;1&gt;又は&lt;2&gt;に記載の光半導体電極である。

&lt;4&gt; 電解質に接触させた一対の電極と、該一対の電極を通電可能に接続する接続手段とを少なくとも有してなり、該一対の電極の少なくとも一方が、前記&lt;1&gt;から&lt;3&gt;のいずれかに記載の光半導体電極であることを特徴とする光電変換装置である。

&lt;5&gt; 互いに通電可能に接続された一対の電極を電解質に接触させ、該一対の電極の少なくとも一方に光を照射することにより光電変換反応を生じさせる光電変換方法であって、光が照射される電極が、前記&lt;1&gt;から&lt;3&gt;のいずれかに記載の光半導体電極であることを特徴とする光電変換方法である。

【0027】

【発明の実施の形態】 (光半導体電極) 本発明の光半導体電極は、金属酸化物半導体の表面に、下記一般式(I)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物及び下記一般式 (II) で表されるペリレン化合物から選択される少なくとも1種による光電変換層を有する。

【0028】一金属酸化物半導体

前記金属酸化物半導体としては、特に制限はなく、目的に応じて適宜選択することができ、例えば、酸化チタン、酸化スズ、酸化タンゲステン、酸化亜鉛、酸化インジウム、酸化ニオブ、チタン酸ストロンチウム、などが挙げられる。これらは1種単独で使用してもよいし、2種以上を併用してもよい。本発明においては、これらの中でも、光電変換特性、化学的安定性、製造容易性等の理由から、酸化チタンが特に好ましい。

【0029】前記金属酸化物半導体の形状、構造、大きさ等については、特に制限はなく、目的に応じて適宜選択することができる。例えば、前記金属酸化物半導体の構造としては、該金属酸化物半導体のみからなる構造であってもよいし、ITOガラス、ネサガラス等の透明電極、白金、銅、黒鉛等の板材、又はメッシュ電極等の導電性基材の上に、該金属酸化物半導体の薄膜層を形成した構造であってもよい。

【0030】一光電変換層

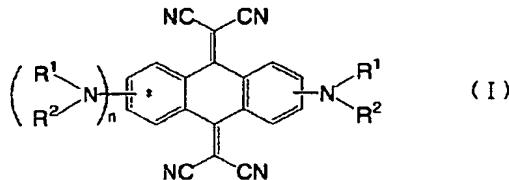
前記光電変換層は、前記金属酸化物半導体の表面に、下記一般式(I)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物及び下記一般式 (II) で表されるペリレン化

合物から選択される少なくとも1種が吸着されて形成される。

一般式(I)

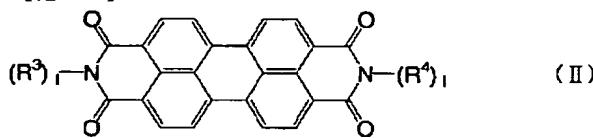
【0031】

【化23】



一般式(II)

【化25】



【0034】前記一般式(II)において、R3及びR4は、下記一般式(III)～(IX)のいずれかで表される基を表し、これらは互いに同一であってもよいし、異なっていてもよく、少なくとも一方は下記一般式(III)～(VII)及び(IX)のいずれかで表される基を表す。Iは、R3及びR4が、下記一般式(III)～(VII)のいずれかで表される基である場合には0を表し、下記一般式(IX)で表される基である場合には0～を表す。

一般式(III)

【0035】

【化26】



【0036】前記一般式(III)において、R5及びR6は、互いに同一であってもよいし、異なっていてもよく、脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。A1は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。

一般式(IV)

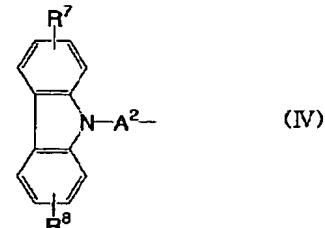
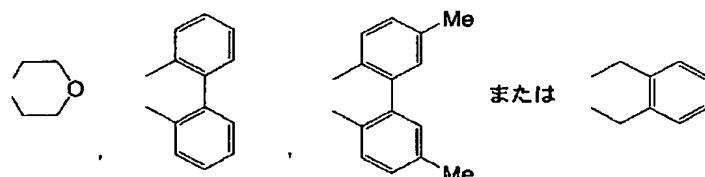
【0037】

【化27】

【0032】前記一般式(I)において、R1及びR2は、互いに同一であってもよいし、異なっていてもよく、水素原子、アルキル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシアルキル基、又は、アシリル基を表し、これらは互いに下記構造の環状基を形成していてもよい。nは、0又は1を表す。

【0033】

【化24】

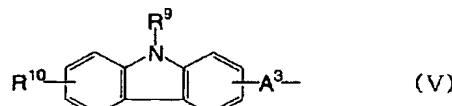


【0038】前記一般式(IV)において、A2は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R7及びR8は、互いに同一であってもよいし、異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～20のアルキル基、-(CH2)pCOOR18、-(CH2)pSO3R19、又は、-(CH2)pNR20R21を表す。R18、R19、R20及びR21は、水素原子又は炭素数1～20のアルキル基を表す。pは、0～20の整数を表す。

一般式(V)

【0039】

【化28】

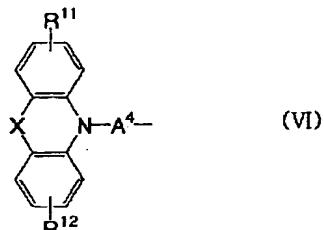


【0040】前記一般式(V)において、A3は、単結合、又は、2価の脂肪族基、芳香族基若しくは複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R9は、脂肪族基、芳香族基若しくは複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R10は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～20のアルキル基、-(CH2)pCOOR18、-(CH2)pSO3R19、又は、-(CH2)pNR20R21を表す。R18、R19、R20及びR21は、水素原子又は炭素数1～20のアルキル基を表す。pは、0～20の整数を表す。

一般式(VI)

【0041】

【化29】

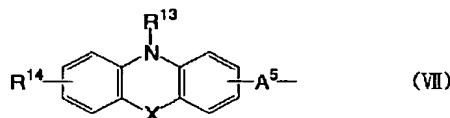


【0042】前記一般式(VI)において、A4は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。Xは、酸素原子、硫黄原子又は>N R22を表す。R11及びR12は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～20のアルキル基、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>COOR<sup>18</sup>、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>SO<sub>3</sub>R<sup>19</sup>、又は、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>NR<sup>20</sup>R<sup>21</sup>を表す。R<sup>18</sup>、R<sup>19</sup>、R<sup>20</sup>及びR<sup>21</sup>は、水素原子又は炭素数1～20のアルキル基を表す。pは、0～20の整数を表す。

一般式(VII)

【0043】

【化30】



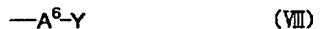
【0048】前記一般式(IX)において、Xは、水素原子2個、又は、Mg、Zn、Fe、Co、Ni、Cu、Ru、Sn、SnO、TiO、VO、Al(OH)、Ga(OH)若しくはIn(OH)を表す。R<sup>15</sup>、R<sup>16</sup>及びR<sup>17</sup>は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～12のアルキル基、-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>COOH、又は、-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>NH<sub>2</sub>を表す。m及びnは、0～12の整数を表す。

【0044】前記一般式(VII)において、A5は、単結合、又は、2価の脂肪族基、芳香族基若しくは複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R<sup>13</sup>は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。R<sup>14</sup>は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1～20のアルキル基、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>COOR<sup>18</sup>、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>SO<sub>3</sub>R<sup>19</sup>、又は、-(CH<sub>2</sub>)<sub>p</sub>NR<sup>20</sup>R<sup>21</sup>を表す。R<sup>18</sup>、R<sup>19</sup>、R<sup>20</sup>及びR<sup>21</sup>は、水素原子又は炭素数1～20のアルキル基を表す。pは、0～20の整数を表す。

一般式(VIII)

【0045】

【化31】

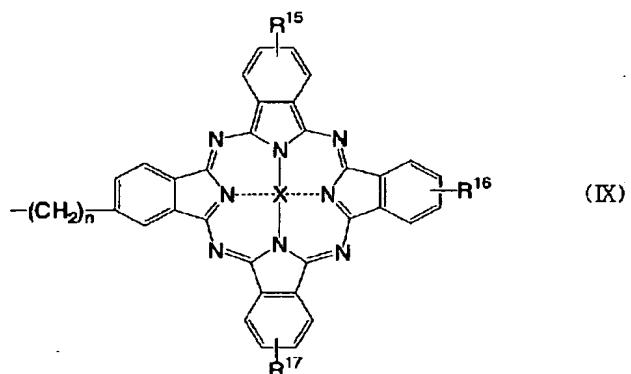


【0046】前記一般式(VIII)において、A6は、2価の脂肪族基、芳香族基又は複素環基を表し、これらは置換基で置換されていてもよい。Yは、-COOH、-SO<sub>3</sub>H、又は、-NH<sub>2</sub>を表す。

一般式(IX)

【0047】

【化32】



【0049】前記一般式(I)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物の好ましい具体例としては、下記化合物(I-1～30)が挙げられる。なお、n=0の場合の具体例を表1に示し、n=1の場合の具体例を表2に示した。

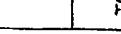
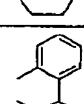
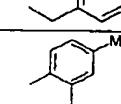
【0050】

【表1】

化合物 番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	化合物 番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>
1	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
3	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	4	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OC <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OC <sub>6</sub> H <sub>5</sub>
5	COCH <sub>3</sub>	H	6	H	H

[0051]

【表2】

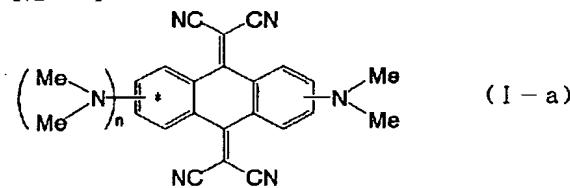
化合物 番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	化合物 番号	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>
7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	8	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
9	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	10	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH
11	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	12	C <sub>15</sub> H <sub>37</sub>	C <sub>15</sub> H <sub>37</sub>
13	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	14	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
15	CH <sub>3</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	16	CH <sub>3</sub>	C <sub>15</sub> H <sub>37</sub>
17	H	CH <sub>3</sub>	18	H	COCH <sub>3</sub>
19	H	-CO- 	20	H	H
21	-C <sub>H<sub>2</sub></sub> 	-C <sub>H<sub>2</sub></sub> 	22	-C <sub>H<sub>2</sub></sub>  -CH <sub>3</sub>	-C <sub>H<sub>2</sub></sub>  -CH <sub>3</sub>
23			24	 -CH <sub>3</sub>	 -CH <sub>3</sub>
25	CH <sub>3</sub>		26	CH <sub>3</sub>	-C <sub>H<sub>2</sub></sub>  -CH <sub>3</sub>
27			28		
29			30		

【0052】本発明においては、これらの中でも、光電変換効率、吸収波長域、製造の容易さ等の点で、下記一般式(I-a)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物が特に好ましい(前記例示化合物(I-1)で表される化合物)。

一般式 (1-a)

〔0053〕

【化 3 3】



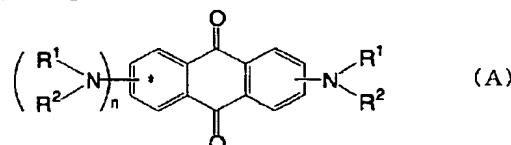
前記一般式 (I-a) において、Me はメチル基を表す。n は、0 又は 1 を表す。

【0054】前記一般式（1）で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物は、例えば、特開昭63-104062号公報に記載の、下記一般式（A）で表されるアンスラキノン誘導体と、下記一般式（B）で表されるマロンニトリルとを反応させる方法により、あるいは特開昭

58-55450号公報等に記載の方法により、合成することができる。

[0055]

【化 3 4】



【0056】

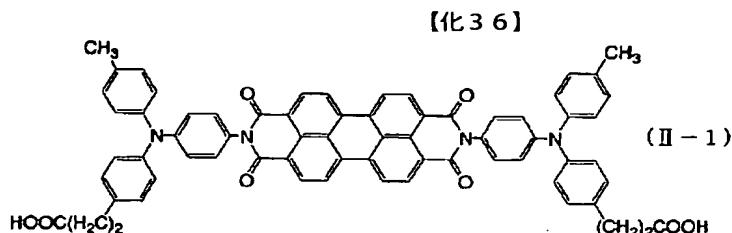
【化 3 5】



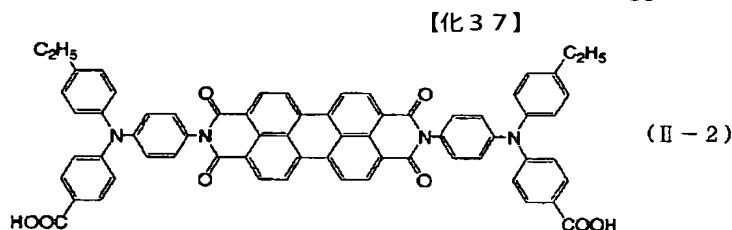
【0057】前記一般式(1)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物は、電子受容性部分と電子供与性部分とを有し、吸収波長域が700nm程度の長波長域まで伸びており、また、発生した電荷を効率よく分離、移動可能であるため、高効率で分光増感することができる。

【0058】前記一般式 (II) で表されるペリレン化合物の好ましい具体例としては、下記化合物 (II-1~13) が挙げられる。

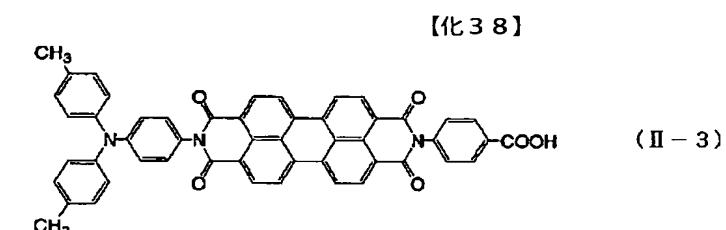
[0059]



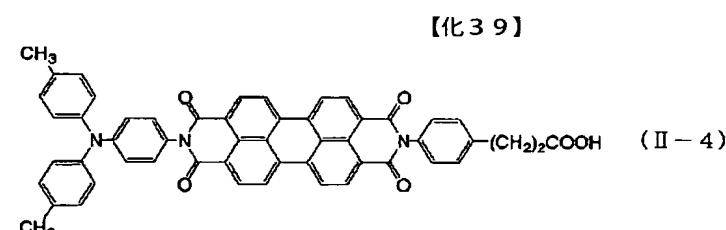
【0060】



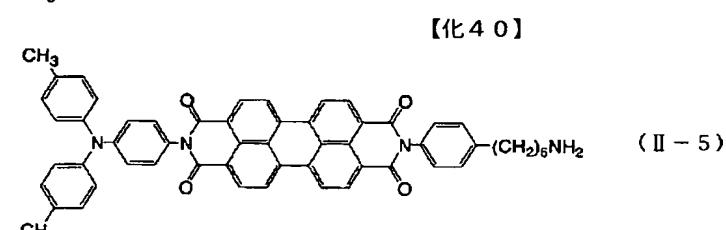
[0061]



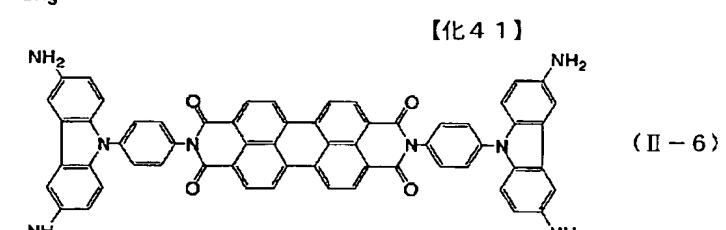
[9062]



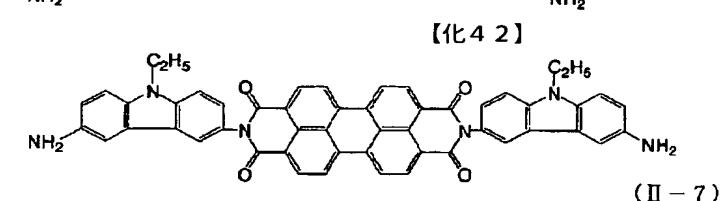
[0063]



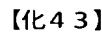
[0064]

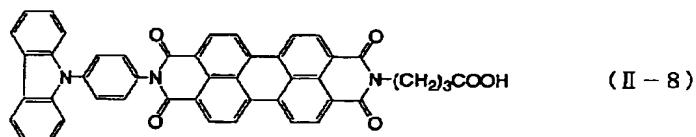


[0065]

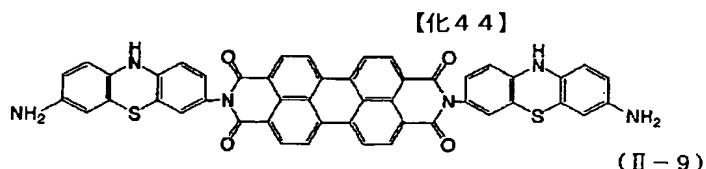


〔0066〕

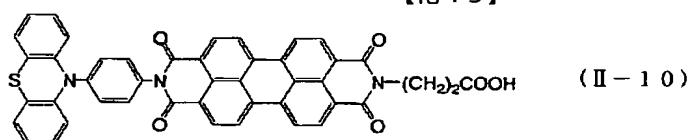




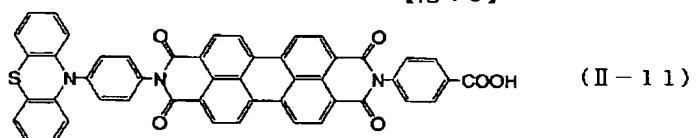
【0067】



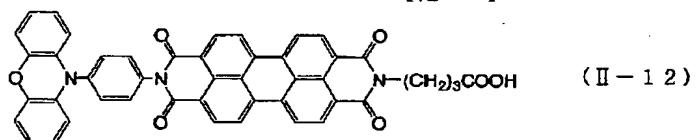
【0068】



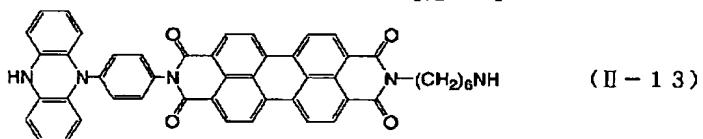
【0069】



【0070】



【0071】

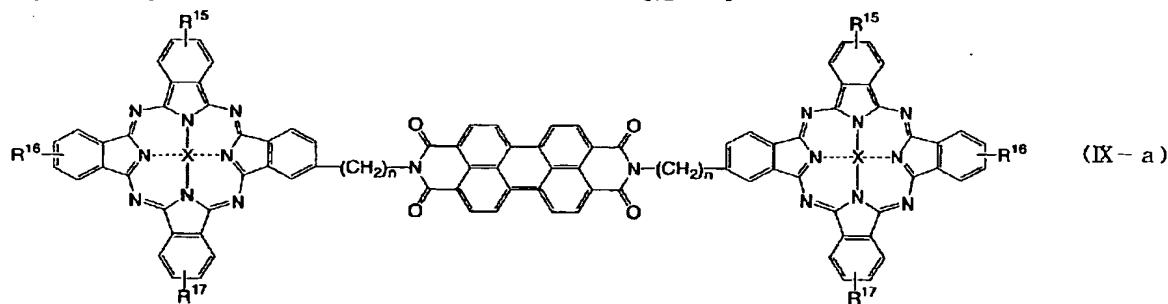


【0072】また、本発明において、前記一般式 (II) で表されるペリレン化合物としては、下記一般式 (IX-a) が挙げられる。

一般式 (IX-a)

【0073】

【化49】



【0074】前記一般式 (IX-a) で表されるペリレン化合物の好ましい具体例としては、表3に示す化合物

(IX-1~23) が挙げられる。

【0075】

【表3】

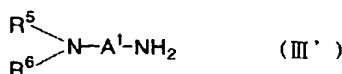
化合物 No.	R <sup>15</sup>	R <sup>16</sup>	R <sup>17</sup>	n	X
IX-1	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	0	H <sub>2</sub>
IX-2	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	0	Mg
IX-3	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	0	Zn
IX-4	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	0	Cu
IX-5	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	0	Co
IX-6	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	0	SnO
IX-7	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	0	TiO
IX-8	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	0	VO
IX-9	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	4-NH <sub>2</sub>	0	Ga(OH)
IX-10	4-COOH	4-COOH	4-COOH	0	H <sub>2</sub>
IX-11	4-COOH	4-COOH	4-COOH	0	Cu
IX-12	4-COOH	4-COOH	4-COOH	0	Co
IX-13	4-COOH	4-COOH	4-COOH	0	TiO
IX-14	4-COOH	4-COOH	4-COOH	0	Ga(OH)
IX-15	H	H	H	0	H <sub>2</sub>
IX-16	H	H	H	0	Cu
IX-17	H	H	H	0	Co
IX-17	H	H	H	0	Ga(OH)
IX-20	4-CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	4-CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	4-CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	1	Cu
IX-21	4-CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	4-CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	4-CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	1	Co
IX-22	4-CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	4-CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	4-CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	1	Ga(OH)
IX-23	4-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	4-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	4-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	2	Cu

なお、表3において、「H 2」は、2個の水素原子を表す。

【0076】前記一般式 (II) で表されるペリレン化合物において、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>が同一であり、それぞれ前記一般式(III)～(IX)のいずれかで表される基であるものは、例えば、3,4,9,10-ペリレンテトラカルボン酸無水物と、それぞれ下記一般式(III')～(IX')で表される化合物と、を反応させることにより合成することができる。

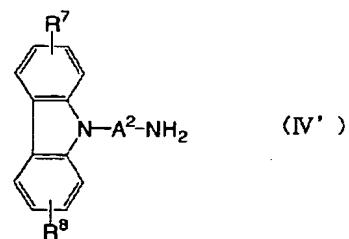
【0077】

【化50】



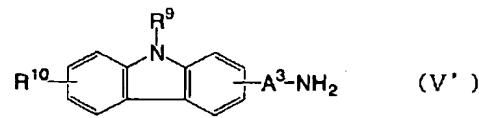
【0078】

【化51】



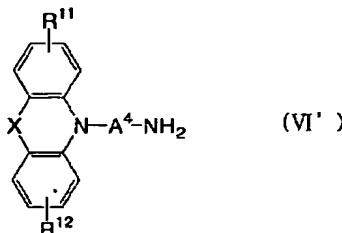
【0079】

【化52】

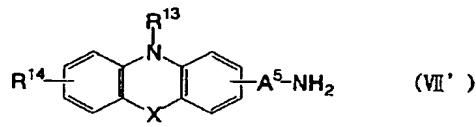


【0080】

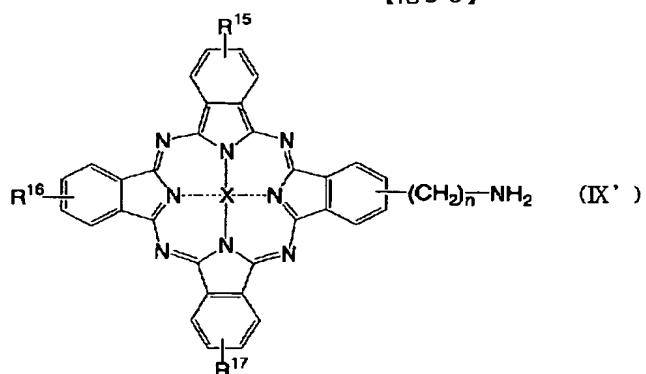
【化53】



【0081】  
【化54】



【0082】  
【化55】  
H<sub>2</sub>N-A<sup>6</sup>-Y  
【0083】  
【化56】



【0084】また、前記一般式(I)で表されるペリレン化合物において、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>が互いに異なり、前記一般式(III)～(IX)のいずれかで表される基であるものは、例えば、3,4,9,10-ペリレンテトラカルボン酸無水物と、前記一般式(III')～(IX')で表される化合物から選択した2種とを反応させることにより、あるいは、米国特許第4,501,906号明細書等に記載の、3,4,9,10-ペリレンテトラカルボン酸一無水物モノ金属塩と、前記一般式(III')～(IX')で表される化合物から選択した2種とを順次反応させることにより、合成することができる。

【0085】前記一般式(I)で表されるペリレン化合物は、化学的安定性、耐久性に優れ、また前記金属酸化物半導体の表面での保持性に優れており、長期間にわたり安定かつ高効率に分光増感することができる。

【0086】一光電変換層の形成

前記光電変換層は、前記一般式(I)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物及び前記(II)で表されるペリレン化合物から選択される少なくとも1種を溶媒に添加し、これを溶解した溶液中に、前記金属酸化物半導体を浸漬することにより、該金属酸化物半導体の表面に容易に形成することができる。

【0087】前記溶媒としては、得に制限はなく、目的に応じて適宜公知の溶媒の中から選択することができ、例えば、メタノール、イソプロピルアルコール等のアルコール系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン系溶媒、N,N-ジメチルホルムアミド、N-メチルピロリドン等のアミド系溶媒、あるいは水、又はこれらの混合溶媒、などが挙げられる。これらは1種単独で使用してもよいし、2種以上を併用してもよい。これらの中でも、N,N-ジメチルホルムアミド等のアミド系溶媒が好ま

しい。なお、本発明においては、前記一般式(I)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物及び前記(II)で表されるペリレン化合物から選択される少なくとも1種の前記溶媒への溶解性を向上させる目的で、酸性物質、塩基性物質などを該溶媒中に添加してもよい。

【0088】前記浸漬は、室温で行ってもよいし、前記一般式(I)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物及び前記(II)で表されるペリレン化合物から選択される少なくとも1種の前記金属酸化物半導体への吸着を促進するため、必要に応じて加熱等してもよい。

【0089】前記浸漬後は、任意の溶媒等を用いて洗浄した後、乾燥等することにより、前記金属酸化物半導体の表面に、前記一般式(I)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物及び前記(II)で表されるペリレン化合物から選択される少なくとも1種が吸着されて形成された光電変換層を有する光半導体電極が得られる。

【0090】本発明の半導体電極は、広い分野で好適に使用することができ、特に以下の本発明の光電変換装置及び光電変換方法に好適に使用することができる。

【0091】(光電変換装置) 本発明の光電変換装置は、電解質に接触させた一対の電極と、該一対の電極を通電可能に接続する接続手段とを少なくとも有してなり、更に必要に応じて適宜選択したその他の手段を有していてもよい。

【0092】前記一対の電極における一方は、前記本発明の光半導体電極であり、他方は対向電極である。前記対向電極としては、酸化及び還元に対し、安定なもので

あれば特に制限はなく、目的に応じて公知のものから適宜選択することができ、例えば、白金、金、黒鉛等の板材、ITOガラス、ネサガラス等の透明電極、などが挙げられる。

【0093】前記接続手段としては、前記一对の電極を通電可能に接続し得る機能を有する限り特に制限はなく、公知のリード線、あるいは各種金属、炭素、金属酸化物等の導電性材料からなる線材、板材、印刷膜又は蒸着膜、などが挙げられる。該接続手段は、前記一对の電極に通電可能に接続される。

【0094】前記電解質としては、特に制限はなく、目的に応じて適宜選択することができ、例えば、塩化カリウム、塩化リチウム、過塩素酸テトラエチルアンモニウム等の塩類、水酸化ナトリウム、炭酸カリウム等のアルカリ類、硫酸、塩酸等の酸類、これらの混合物、あるいはこれらの水溶液、あるいはこれらのアルコール、プロピレンカーボネート等の非水溶媒溶液、などが挙げられる。本発明においては、光電流特性の安定化を図る等の目的で、前記電解質に、更にヨウ化カリウム、ヨウ素、p-ベンゾキノン等の、可逆的に酸化還元反応を生ずるレドックス剤を添加してもよい。本発明の光電変換装置は、以下の本発明の光電変換方法に好適に使用することができる。

【0095】(光電変換方法) 本発明の光電変換方法においては、互いに通電可能に接続された前記一对の電極を前記電解質に接触させ、該一对の電極の少なくとも一方に光を照射することにより光電変換反応を生じさせる

【0096】前記一对の電極において、光が照射される電極は、前記本発明の光半導体電極であり、他方は前記対向電極である。

#### 【0097】-光電変換反応-

本発明の光電変換装置及び光電変換方法においては、以下のようにして光電変換反応が生じる。即ち、まず、前記光半導体電極と前記対向電極とを前記電解質(溶液)中に浸漬する。次に、前記光半導体電極に、前記一般式(I)で表されるテトラシアノアントラキノジメタン化合物及び前記一般式(II)で表されるペリレン化合物から選択される少なくとも1種の吸収波長域の単色光、又はそのいずれかの帯域を包含する白色光又は多色光を照射すると、これらの光エネルギーが電気エネルギーに変換される。

【0098】本発明の半導体電極並びに該半導体電極を用いた光電変換装置及び光電変換方法によれば、特に照射する光として300~700nmの可視光を照射しても、良好な光電変換効率が得られ、また、酸化チタン等の金属酸化物半導体単独では利用できない可視光の波長域まで効率的に利用することができ、太陽光などの光のエネルギーを効率良く電気エネルギーに変換することができる。

#### 【0099】

【実施例】以下、本発明の実施例について説明するが、

本発明はこれらの実施例に何ら限定されるものではない。

【0100】(実施例1) オルトチタン酸テライソブロピル25mlを、純水150mlと濃硝酸1.54g(比重:1.38)との混合溶液中に、激しく攪拌しながら徐々に添加した。さらに攪拌を続けながら80°Cに昇温し、同温度で8時間攪拌を続け、乳白色の安定な酸化チタンコロイド溶液を調製した。この酸化チタンコロイド溶液を30mmHgの減圧下30°Cで40mlまで濃縮した。前記酸化チタンコロイド溶液を、ITOの層が被覆されたガラス基板(以下「ITOガラス基板」と称する)上にスピンドルコート法でコーティングし、500°Cで1時間焼成した。この操作を3回繰り返し、厚みが約1.0μmの酸化チタン層をITOガラス基板上に形成した。得られた酸化チタン膜の結晶構造をX線回折法により確認したところ、アナタース型とルチル型との混合物であった。前記酸化チタン層を担持したITOガラス基板を、金属酸化物半導体として用いた。

【0101】この金属酸化物半導体を、前記例示化合物(I-1)の100mgをN,N-ジメチルホルムアミド50mlに溶解した溶液に約90°Cで12時間浸漬させた後、アセトン、メタノールの順で洗浄し、自然乾燥させた。以上により、前記金属酸化物半導体の表面に、前記例示化合物(I-1)による光電変換層を吸着形成した。

【0102】次に、ガラス基板に被覆されたITOの層部分にリード線を接続した。なお、前記リード線の接続部は、エポキシ樹脂で被覆し固着した。以上により光半導体電極を作製した。

【0103】図1は、作製した光半導体電極を説明するための概略説明図である。光半導体電極1は、ガラス基材2上に、ITOの層3、酸化チタン層4、及び前記例示化合物(I-1)による光電変換層5を、この順に有してなる。なお、ITOの層3とリード線7との接続部は、固着剤6としてのエポキシ樹脂で被覆され、固着されており、該接続部においては、リード線7はガラス管8中に収容されている。

【0104】図2は、前記光半導体電極を備えた光電変換装置を用いての光電変換方法を説明するための概略説明図である。ここでは、作製した光半導体電極1、対向電極9として白金電極、及び、参照電極10として飽和カロメル電極、が透明ガラスセル13中、電解質溶液11中に浸漬されている。電解質溶液11は、0.1M-硫酸ナトリウム/0.02M-ヨウ化カリウム水溶液である。各々の電極は、接続手段としてリード線7を介してポテンショスタット12に接続され、通電可能になっている。

【0105】この光電変換装置において、前記光半導体電極1の電位が参照電極10に対して0Vになるように保持して、白色光(500Wのキセノンランプ、照度4000lux)を光半導体電極の裏側より照射し、この時の光電流の値をポテンショスタットにより測定した。その測定結果を表4に示した。

【0106】(実施例2) 実施例1において、例示化合物(I-1)を例示化合物(I-3)に代えた外は、実施例1と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表4に示した。

【0107】(実施例3) 実施例1において、例示化合物(I-1)を例示化合物(I-7)に代えた外は、実施例1と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表4に示した。

【0108】(比較例1) 実施例1において、例示化合物(I-1)を用いなかつた外は、実施例1と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表4

に示した。

【0109】(比較例2) 実施例1において、例示化合物(I-1)を2,4,5,7-テトラヨードフルオレセインに代えた外は、実施例1と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表4に示した。

【0110】(比較例3) 実施例1において、例示化合物(I-1)を(テトラカルボキタロシアニナト)銅(II)に代えた外は、実施例1と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表4に示した。

【0111】

【表4】

	初期	白色光連続照射(1h)後
実施例1	9.5 $\mu$ A	9.3 $\mu$ A
実施例2	10.1 $\mu$ A	10.0 $\mu$ A
実施例3	11.3 $\mu$ A	11.0 $\mu$ A
比較例1	3.6 $\mu$ A	3.3 $\mu$ A
比較例2	8.6 $\mu$ A	3.2 $\mu$ A
比較例3	4.3 $\mu$ A	2.9 $\mu$ A

【0112】(実施例4) 実施例1において、金属酸化半導体を、前記例示化合物(I-1)の100mgをN,N-ジメチルホルムアミド50mlに溶解した溶液に約90°Cで12時間浸漬させた代わりに、例示化合物(II-4)の50mgを2%水酸化テトラ(n-ブチル)アンモニウム/エタノール溶液50mlに溶解した溶液に70~80°Cで1時間浸漬させた外は実施例1と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表5に示した。

【0113】(実施例5) 実施例4において、例示化合物(II-4)を例示化合物(II-9)に代えた外は、実施例4と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表5に示した。

【0114】(実施例6) 実施例4において、例示化合物(II-4)を例示化合物(II-10)に代えた外は、

実施例4と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表5に示した。

【0115】(比較例4) 実施例4において、例示化合物(II-4)を用いなかつた外は、実施例4と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表5に示した。

【0116】(比較例5) 実施例4において、例示化合物(II-4)を2,4,5,7-テトラヨードフルオレセインに代えた外は、実施例4と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表5に示した。

【0117】

【表5】

	初期		白色光連続照射(1h)後	
	白色光	550nm	白色光	550nm
実施例4	14.9 $\mu$ A	2.5 $\mu$ A	13.9 $\mu$ A	2.2 $\mu$ A
実施例5	13.3 $\mu$ A	2.0 $\mu$ A	11.8 $\mu$ A	1.8 $\mu$ A
実施例6	16.2 $\mu$ A	2.9 $\mu$ A	14.7 $\mu$ A	2.6 $\mu$ A
比較例4	4.2 $\mu$ A	0.0 $\mu$ A	3.9 $\mu$ A	0.0 $\mu$ A
比較例5	13.8 $\mu$ A	1.7 $\mu$ A	4.7 $\mu$ A	0.1 $\mu$ A

【0118】(実施例7) 実施例1において、金属酸化物半導体を、前記例示化合物(I-1)の100mgをN,N-ジメチルホルムアミド50mlに溶解した溶液に約90°Cで12時間浸漬させた代わりに、例示化合物(IX-4)の100mgをN,N-ジメチルホルムアミド50mlに溶解した溶液に80~100°Cで1時間浸漬させた外は実施例1と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表6に示した。

【0119】(実施例8) 実施例7において、例示化合物(IX-4)を例示化合物(IX-7)に代えた外は、実施例7と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表6に示した。

【0120】(実施例9) 実施例7において、例示化合物(IX-4)を例示化合物(IX-9)に代えた外は、実施例7と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表6に示した。

【0121】(比較例6) 実施例7において、例示化合物(IX-4)を用いなかつた外は、実施例7と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表6に示した。

【0122】(比較例7) 実施例7において、例示化合物(IX-4)を2,4,5,7-テトラヨード-3',4',5',6'-テトラクロロフルオレセインに代えた外は、実施例7と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表6に示した。

【0123】(比較例8) 実施例7において、例示化合物(IX-4)を(テトラカルボキシフタロシアニート)銅(II)に代えた外は、実施例7と同様にして光半導体電極及び光電変換装置を作製し、光電変換方法を実施し、光電流の測定を行った。その測定結果を表6に示した。

#### 【0124】

#### 【表6】

	初期		白色光連続照射(1h)後	
	白色光	750nm	白色光	750nm
実施例7	7.5μA	0.8μA	7.0μA	0.7μA
実施例8	8.2μA	0.8μA	7.3μA	0.7μA
実施例9	10.6μA	1.1μA	10.0μA	1.0μA
比較例6	3.6μA	0.0μA	3.3μA	0.0μA
比較例7	8.6μA	0.0μA	3.2μA	0.0μA
比較例8	4.3μA	0.3μA	2.9μA	0.0μA

#### 【0125】

【発明の効果】 本発明によると、太陽光を効率的に利用可能で、光電変換効率、安定性、耐久性等に優れ、安価にかつ容易に製造し得る光半導体電極、並びに、該光半導体電極を用い、光電変換効率に優れる光電変換装置及び光電変換方法を提供することができる。

#### 【図面の簡単な説明】

【図1】 図1は、本発明の光半導体電極の概略説明図である。

【図2】 図2は、図1の光半導体電極を備えた光電変換装置を用いての光電変換方法を説明するための概略説明図である。

【図3】 図3は、実施例4の光半導体電極の紫外可視吸収スペクトルである。

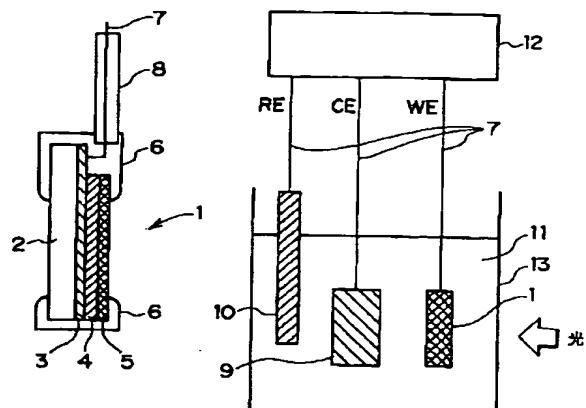
【図4】 図4は、実施例7の光半導体電極の紫外可視

吸収スペクトルである。

#### 【符号の説明】

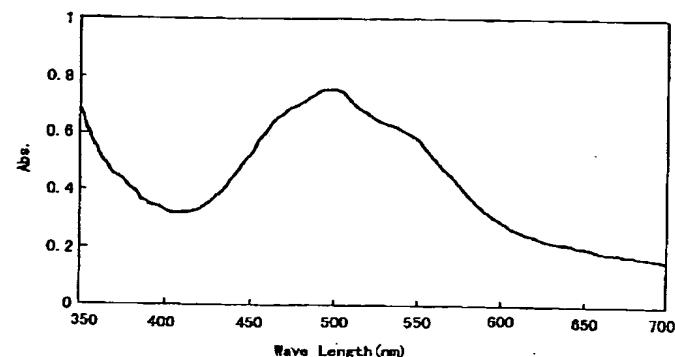
- 1 光半導体電極
- 2 ガラス基板
- 3 ITOの層
- 4 酸化チタン層
- 5 光電変換層
- 6 固着剤
- 7 リード線
- 8 ガラス管
- 9 対向電極
- 10 参照電極
- 11 電解質溶液
- 12 ポテンショスタット
- 13 透明ガラスセル

【図1】

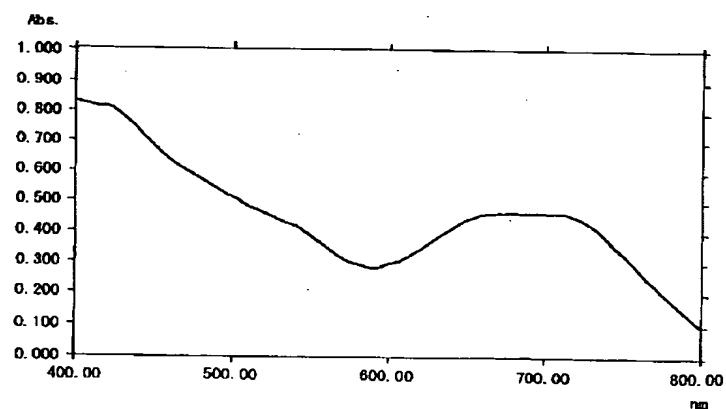


【図2】

【図3】



【図4】



フロントページの続き

(72)発明者 廣瀬 英一

神奈川県南足柄市竹松1600番地 富士ゼロ  
ックス株式会社内

(72)発明者 高田 北斗

神奈川県南足柄市竹松1600番地 富士ゼロ  
ックス株式会社内

F ターム(参考) 5F051 AA14

5H032 AA06 AS16 EE02 EE20